

上海市2006年高三化学模拟考试卷 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/105/2021_2022__E4_B8_8A_E6_B5_B7_E5_B8_822_c65_105735.htm (满分150分，时间120分钟)

本卷所用相对原子质量：H-1 C-12 N-14 O-16 Na-23 S-32 Ca-40 Mn-55 第 卷 (共66分) 一．选择题 (本题共10分)，每小题2分，只有一个正确选项，答案涂写在答题卡上。

1．很多化学物质名称中含有“水”，“水”通常有三种含义：表示水这种物质；表示水溶液；表示物质处于液态。下列物质名称中的“水”不属于以上三种含义的是A．水晶 B．水银 C．溴水 D．重水

2．下列微粒的表达式中正确的是A．过氧化钠的结构式 Na-O-O-Na B．Be原子的结构示意图 C．N³⁻离子的核外电子排布式 1s²2s²2p⁶ D．羟基的电子式

3．在消毒剂家族中，臭氧和过氧乙酸的贡献并驾齐驱。O₃可以看成是一个O₂分子携带一个O原子，利用其自身的强氧化性杀灭病菌，反应后放出无污染的O₂。下列关于O₃说法中正确的是A．O₃与O₂互为同分异构体 B．O₃与O₂互为同素异形体 C．使用时浓度大小对人体无害 D．O₃遇氟氯烷烃不会分解

4．碱金属与卤素所形成的化合物大都具有的性质是 高沸点 能溶于水 水溶液能导电 低熔点 熔融状态不导电 A． B． C． D．

5．最近，食品安全问题引起广泛关注。下列做法正确的是A．用硫磺熏制白净的粉丝 B．用福尔马林保鲜海产品 C．用苏丹红一号作为食品添加剂 D．腌制食品中严格控制NaNO₂的用量

二．选择题 (本题共36分)，每小题3分，只有一个正确选项，答案涂写在答题卡上。

6．设N_A为阿佛加德罗常数，下列

说法不正确的是A . 18g水中含有的电子数为 $10N_A$ B . 46g 二氧化氮和46g四氧化二氮含有的原子数均为 $3N_A$ C . 1L 2mol/L的硝酸镁溶液中含有的硝酸根离子数为 $4N_A$ D . 标准状况下 , 22.4L辛烷完全燃烧生成二氧化碳分子数为 $8N_A$ 7 . 化工生产的废气和汽车尾气的排放是造成大气污染的主要原因。下列气体经过处理后可作为燃料的是A . 硫酸工业尾气 B . 硝酸工业尾气 C . 高炉煤气 D . 汽车尾气8 . 下列说法中错误的是A . 将 SO_2 和 Cl_2 分别通入石蕊试液后 , 石蕊试液都是先变红后褪色B . 向溴水和碘水中分别加入少量 CCl_4 后 , 下层的颜色都比上层深C . 铜丝和铁丝分别在氯气中燃烧时 , 都产生棕黄色的烟D . 硫酸和硝酸分别溶解铁锈时 , 都会有黄色溶液出现9 . 下列实验问题处理方法不正确的是A . 制氧气时排水法收集氧气后出现倒吸现象 , 立即松开试管上的橡皮塞B . 在气体发生装置上直接点燃乙炔气体时 , 必须先检验乙炔气体的纯度C . 实验结束后将所有的废液倒入下水道排出实验室 , 以免污染实验室D . 给试管中的液体加热时不时移动试管或加入碎瓷片 , 以免暴沸伤人 100Test 下载频道开通 , 各类考试题目直接下载。详细请访问 www.100test.com